

● **HIDRUROS:** Combinaciones binarias con el hidrógeno

1. Hidruros metálicos: Metal(+) + H(-):  $\text{CaH}_2$  (Hidruro de calcio)
2. Hidruros no metálicos: No Metal (-) + H(+).
  - i) No Metal grupos 13, 14 y 15: Nombres Tradicionales:  $\text{NH}_3$  (amoníaco)
  - ii) No Metal grupos 16 y 17: Ácidos hidrácidos o haluros de hidrógeno:  $\text{H}_2\text{S}$  (sulfuro de hidrógeno ó ácido sulfhídrico)

● **ÓXIDOS:** COMBINACIONES BINARIAS CON EL OXÍGENO

Metal ó No metal + O(-2):  $\text{CaO}$ (óxido de calcio),  $\text{SO}_2$ (dióxido de azufre)

● **SALES BINARIAS:**

1. No Metal (-) + Metal (+):  $\text{NaCl}$  (cloruro de sodio)
2. No Metal(+) + No Metal (-, el más electronegativo):  $\text{PCl}_3$  (tricloruro de fósforo)